

Adı Soyadı:

No:

I. Öğrt:

.....

II. Öğrt....

1- Yoğunluğu 1,2 gr/mL olan 70 mL NaCl çözeltisinin ağırlığı kaç gramdır?

- a. 58.3 gr b. 84,0 gr c. 0,017 gr d. 42.0 gr e. 70.0 gr

2- 20 cm³ kaç litredir.

- a. 20 b. 200 c. 0.2 d. 0.02 e. 2

3- I. CrCl₃: Krom(III)klorür II. CuCl₂: Bakır(II)klorür III. Amonyak: NH₃

IV. FeCl₃ : Fosfortriklorür V. H₂SO₄: nitrik asit VI. NaOH: Potasyum hidroksit

Yukarıda verilen adlandırmalardan kaç tanesi doğrudur.

- a. 1 b. 6 c. 4 d. 5 e. 3

4- X bileşiğinin kütlesi 348 g/mol dür. Basit formülü C₃H₆O olan bileşiğin Molekül formülü aşağıdakilerden hangisidir? (C:12 , H:1 , O:16)

- a. C₁₈H₃₆O₆ b. C₃H₆O c. C₆H₁₂O₂ d. C₆H₁₂O e. C₉H₁₈O₃

5- SF₆, N₂O₅ ve Fe₂S₃ bileşiklerinin ismi sırasıyla aşağıdakilerden hangisinde doğru verilmiştir.

- a. Demir(III) Sülfür; Kükürt altıflorür; diazot pentaoksit
b. Kükürt hekzaflorür, Demir(III) Sülfür; diazotpentoksit
c. Kükürt hekzaflorür; diazotpentoksit; Demir(III) Sülfür
d; Kükürt pentaklorür, diazot tetroksit; Demir(III) Sülfür
e. Demir(III) Sülfür; Kükürt hekzaflorür; diazot pentoksit

6- 0,4 mol klor atomu içeren FeCl₃ ' ün molekül sayısı kaçtır?(Avagadro Sayısı 6 x 10²³)

- a. 6 x 10²² b. 6 x 10²³ c. 8 x 10²⁴ d. 8. x 10²² e. 8 x 10²³

7- 6.0 gr C, 4.0 gr H ve 1,2x10²⁴ O atomu içeren bileşiğin basit formülü nedir?(C:12, H:1; O:16)

- a. CH₈O₄ b. CHO c. C₂H₁₆O₈ d. C₆H₄O e. C₆H₄O₄

8- NH₄NO₃ (amonyum nitrat) bileşiğinde azot yüzdesi kaçtır? (H:1 , N:14 , O:16)

- a. 28 b. 14 c. 35 d. 25 e. 80

9- I. KOH_(aq) + CH₃COOH_(aq) → CH₃COOK_(aq) + H₂O_(s)

II. AgNO_{3(aq)} + NaI_(aq) → AgI_(k) + NaNO_{3(aq)}

III. Zn_(k) + 2HCl_(aq) → ZnCl_{2(aq)} + H_{2(g)}

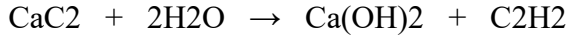
Yukarıdaki reaksiyonların isimleri hangi şıkta doğru verilmiştir?

- | I | II | III |
|-------------|----------|----------|
| a. redoks | asit-baz | asit-baz |
| b. asit-baz | çökelme | asit-baz |
| c. asit-baz | asit-baz | redoks |
| d. redoks | çökelme | redoks |
| e. asit-baz | çökelme | redoks |

10- Aşağıdaki bileşiklerin hangisinde Bromun yükseltgenme basamağı en büyüktür?

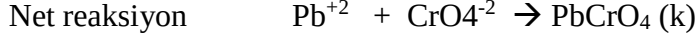
- a. HBrO₄ b. NaBrO c. NaBr d. NaBrO₃ e. HBrO₂

11- Aşırı su içine 50 gr kalsiyum karbür atılırsa 14,15 g C₂H₂(etin) meydana geliyor. Aşağıdaki reaksiyona göre % verim kaçtır? (CaC₂: 64 g/mol , C₂H₂: 26 g/mol)



- a. 55,5 b. 69,7 c. 77,6 d. 14,2 e. 50

12- Aşırı Pb(NO₃)₂ çözeltisine 20.00 mL 0,2 M potasyum kromat (K₂CrO₄) çözeltisi ilave edildiğinde çöken Kurşun kromatın kütlesi kaç gramdır. Kurşun kromatın mol kütlesi 324 dir.



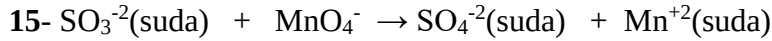
- a. 1,30 g Kurşun kromat b. 4.00 g Kurşun kromat c. 3.58 g Kurşun kromat
d. 2,00 g Kurşun kromat e. 0.129 g Kurşun kromat

13- AgNO₃; CaCO₃; BaSO₄ çözünürlükleri konusunda sırası ile aşağıdakilerden hangisi doğrudur.

- a. Çözünür; çözünmez; çözünür
b. Çözünmez; çözünür; çözünür
c. Çözünür; çözünmez; çözünmez
d. Çözünmez; çözünür; çözünmez
e. Çözünmez; çözünmez; çözünmez

14- KMnO₄, NaClO₄, Cr₂O₇⁻² bileşikler ve/veya iyonlarında Mn; Cl ve Cr un yükseltgenme basamakları sırasıyla aşağıdakilerden hangisidir.

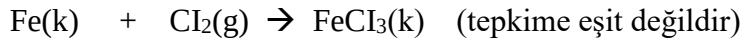
- a. +2; +5; +5 b. +7; +7; +3 c. +3; +7; +6 d. +7; +7; +6 e. +3; +5; +3



asidik reaksiyonu denkleştirildiğinde MnO₄⁻ (suda) ve SO₄⁻² (suda) ın katsayıları aşağıdakilerden hangisi olur.

- a. 5; 2 b. 2, 5 c. 4, 2 d. 5, 5 e. 2, 2

16- Demir metali ile klor gazı aşağıdaki eşitliğe göre tepkime verir. Buna göre 16 gr Cl₂ gazı ile aşırı miktarda demirin tepkimesi sonucu kaç gram FeCl₃ elde edilir? (Fe: 56, Cl = 35,5 g/mol)



- a. 21,6 b. 32,5 c. 18,3 d. 36,6 e. 24,4

17- 250 mL çözeltide 3.2 gr NH₃ bulunan bir çözeltinin molaritesi kaçtır? (N=14, H=1 g/mol)

- a. 0,75 b. 0,05 c. 0,50 d. 1.50 e. 3.20

18- FeCl₂ ve K₂CO₃ çözeltileri karıştırıldığında çöken ürün hangisidir?

- a. FeCl₂ b. KCl c. FeCO₃ d. K₂CO₃ e. Fe⁺²

19- 3,5 g BaCO₃ ı çözmek için 0.2 M HCl çözeltisinden kaç mL gerekir?(BaCO₃:197; Cl:35.5; H:1).



- a. 89 b. 44 c. 18 d. 178 e. 11

20- 15 g trietilen glikol (C₆H₁₄O₄:150 gr/mol) tamamen yandığında kaç gram O₂(g) tüketilir. (C:12,01; H:1,01; O:16,00)

- a. 3,2 g O₂ b. 24,0 g O₂ c. 12,0 g O₂ d. 15,0 g O₂ e. 32,0 g O₂